

Requested Patent: EP0064012A1

Title:

DISACCHARIDES HAVING A GLUCOSAMINE AND URONIC ACID STRUCTURE,
AND BIOLOGICAL APPLICATIONS THEREOF ;

Abstracted Patent: US4607025 ;

Publication Date: 1986-08-19 ;

Inventor(s):

PETITOU MAURICE (FR); SINAY PIERRE (FR); CHOAY JEAN (FR); LORMEAU
JEAN-CLAUDE (FR) ;

Applicant(s): CHOAY SA (FR) ;

Application Number: US19820451615 19821220 ;

Priority Number(s): FR19810008472 19810428 ;

IPC Classification: ;

Equivalents:

AU558472, CA1263381, DE3272110D, ES8303444, FR2504535, JP3013240B,
JP58500564T, SU1470196, US4774231, WO8203863

ABSTRACT:

1,4 alpha disaccharides of formula: with Z representing a nitrogenous functional group, M
hydrogen or a sulphate or acetyl group, R an alkyl radical of 1 to 4 carbon atoms and A a
functional group such as an acid group, or a derivative.



⑫

DEMANDE DE BREVET EUROPEEN

⑬ Numéro de dépôt: 82400770.2

⑤ Int. Cl.: C 07 H 15/04, C 07 H 15/20,
A 61 K 31/70
// C07H11/00, C07H3/04

⑭ Date de dépôt: 28.04.82

⑬ Priorité: 28.04.81 FR 8108472

⑦ Demandeur: CHOAY S.A., 48, Avenue Théophile-Gautier,
F-75782 Paris Cedex 18 (FR)

⑬ Date de publication de la demande: 03.11.82
Bulletin 82/44

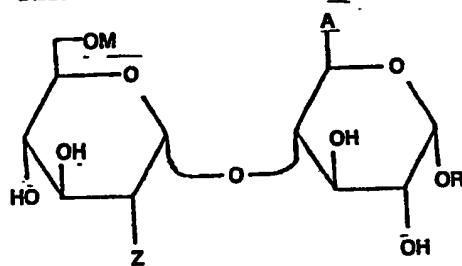
⑦ Inventeur: Petitou, Maurice, 27, rue du Javelot -
Appt. 201, F-75845 Paris Cedex 13 (FR)
Inventeur: Sinsky, Pierre, 5, rue Jacques Monod,
F-45100 Orléans (FR)
Inventeur: Choay, Jean, 21, rue Saint-Guillaume,
F-75007 Paris (FR)
Inventeur: Lormeau, Jean-Claude, 1, rue Joseph
Delattre, F-78150 Maromme (FR)

⑬ Etats contractants désignés: AT BE CH DE FR GB IT LI
LU NL SE

⑦ Mandataire: Peaucelle, Chantal et al, Cabinet
Plasseraud 84, rue d'Amsterdam, F-75009 Paris (FR)

⑤ Nouveaux disaccharides formés de motifs à structure glucosamine et acide uronique, leur préparation et leurs applications
biologiques.

⑦ Disaccharides 1,4 α de formule:



avec Z représentant un groupe fonctionnel azoté, M de
l'hydrogène ou un groupe sulfate ou acétyle, R un radical
alcoyle de 1 à 4 atomes de carbone et A un groupement
fonctionnel tel qu'un groupe acide, ou un dérivé.

EP 0 064 012 A1

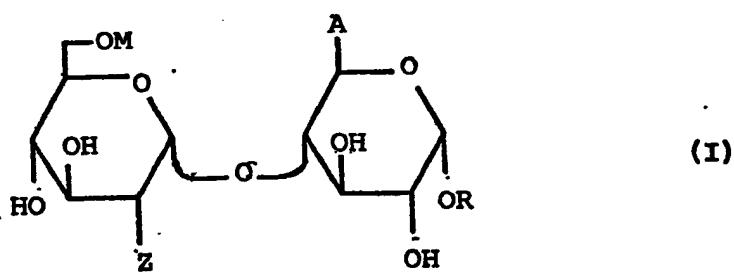
"Nouveaux disaccharides formés de motifs à structure glucosamin et acid uroniqu, leur préparation et leurs applications biologiques".

5 L'invention est relative à de nouveaux disaccharides possédant, notamment, des propriétés biologiques, formés de motifs à structure respectivement glucosamine et acide uronique.

Elle vise, plus spécialement, des disaccharides 1,4, formés de motifs à structure D-glucosamine et acide glucuronique.

10 Elle vise également leur préparation ainsi que leurs applications biologiques et biochimiques, notamment en tant que principe actif de médicaments.

Ces nouveaux disaccharides répondent à la formule (I) :



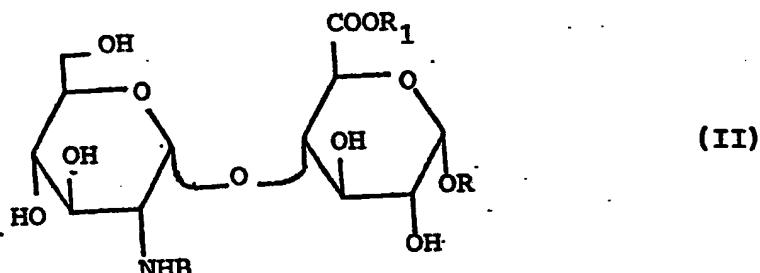
dans laquelle

- 15 - Z représente un groupe fonctionnel azoté, tel qu'un groupe azide, ou un groupe de structure $-\text{NHB}$ dans laquelle B représente un atome d'hydrogène ou un groupe fonctionnel, tel qu'un groupe acétyle ou un groupe sulfate, éventuellement sous forme de sel avec un cation organique ou minéral, et, dans ce dernier cas, en particulier, un cation alcalin,
- M représente un atome d'hydrogène ou un groupe $-\text{SO}_3\text{M}_1$ dans lequel M₁ représente un cation organique ou minéral, et, dans ce dernier cas, en particulier un métal alcalin, ou représente un groupe acétyle ;
- 20 25 - R représente un radical alcoyle de 1 à 4 atomes de carbone, en particulier, un radical méthyle, ou encore aryle, et
- A représente un groupement fonctionnel tel qu'un groupe acide, ou un dérivé d'un tel groupe, en particulier, un group de structure $-\text{COOR}_1$, dans laquelle R₁ représente un atome d'hydrogène, un radical alcoyle comportant de 1 à 4 atomes de carbone, en particulier un radical méthyl, ou un métal, en particulier, un métal alcalin.

Ces disaccharides possèdent avantageusement la structure des motifs constitutifs de chaînes d'héparine. Ils comportent, en effet, sur le motif glucosamine un groupe azoté en position 2 et un groupe alcool primaire avantageusement sulfaté en position 6, et sur le motif acide glucuronique un groupement fonctionnel acide ou dérivé d'un acide, en position 6.

5 Des disaccharides préférés répondent à la formule(II) :

10



D'autres disaccharides spécialement préférés répondent à la formule(III) :

15 Dans ces formules B, R, R₁ et M₁ présentent les significations données ci-dessus,

M₁ représentant avantageusement un métal alcalin, en particulier, du sodium.

20 Dans des familles préférées de ces disaccharides II et III, le substituant B représente un groupe acétyle. Il s'agit donc de familles comportant un motif N-acétyl D-glucosamin.

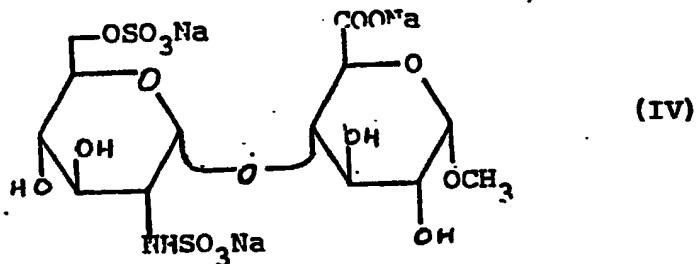
25 D'autres familles de disaccharides de l'invention comportent comme motifs glucosamin, des N-sulfat D-glucosamine. Dans ces familles, B représente un groupe $-SO_3M_2$ dans lequel M₂, identique ou différent de M₁, représente un métal, en particulier un métal alcalin, plus spécialement du sodium.

Des produits de ces familles comportent des substituants R_1 et R identiques et représentant un groupe alcoyle, en particulier un groupe méthyle ou aryle.

Dans d'autres produits préférés, ces substituants 5 sont différents et représentent respectivement un métal alcalin, en particulier, du sodium (R_1) et un radical alcoyle, en particulier méthyle (R).

Un produit de ce type plus spécialement préféré répond à la formule (IV) :

10



L'étude pharmacologique des disaccharides de l'invention a montré qu'ils possèdent, notamment, des propriétés biologiques leur permettant de contrôler, de manière spécifique, certaines étapes de la coagulation sanguine.

15 Ces produits se révèlent notamment doués d'une activité d'inhibition sélective du facteur X activé ou facteur Xa du sang, et ce, plus particulièrement en ce qui concerne les disaccharides de formule III, plus spécialement ceux comportant un motif N-sulfate D-glucosamine.

20 Ils constituent, à cet égard, des réactifs de référence permettant des mesures comparatives visant à apprécier l'activité relative d'inhibition du facteur Xa des substances à l'étude. Le disaccharide de formule IV présente, par exemple, une activité anti-Xa, mesurée 25 selon le test de Yin-Wessler, de l'ordre de 1 000 à 2 000 u/g.

30 Le test de Yin et Wessler, qui permet de mesurer une activité représentative plus spécialement de l'aptitude de produits à potentialiser l'inhibition du facteur Xa du sang par l'antithrombine III, ou AT III, est décrit par ces auteurs dans J. Lab. Clin. Med. 1976, 81, pp 298 à 300.

Ces disaccharides peuvent être avantageusement utilisés en tant que principe actif de médicament pour le contrôle de la coagulation sanguine *in vivo*, chez l'homme ou l'animal soumis à des risques d'hypercoagulabilité, tels que ceux induits par des interventions chirurgicales, des processus athéromateux, des perturbations des mécanismes de la coagulation par des activateurs bactériens ou enzymatiques, etc., comme conséquence de la libération dans l'organisme de thromboplastines, par exemple de thrombo-plastine tissulaire.

10 L'intérêt de ces disaccharides est encore accru en raison de leur innocuité.

15 L'invention concerne donc également les compositions pharmaceutiques dans lesquelles ces composés sont associés en quantité efficace à un véhicule pharmaceutique.

20 Elle concerne notamment les compositions dans lesquelles le véhicule pharmaceutique est approprié pour l'administration par voie orale. Des formes d'administration de l'invention appropriées pour l'administration par voie orale peuvent être avantageusement des gélules gastro-résistantes, des comprimés ou tablettes, des pilules, ou encore présentées sous forme de liposomes.

25 D'autres compositions pharmaceutiques comprennent ces disaccharides en association avec les excipients appropriés pour l'administration par voie rectale. Des formes d'administration correspondantes sont constituées par des suppositoires.

30 D'autres formes d'administration de l'invention sont constituées par des aérosols ou des pommades.

35 L'invention concerne également des compositions pharmaceutiques injectables, stériles ou stérilisables.

Afin d'illustrer l'invention, on indique, ci-après un exemple de posologie utilisable chez l'homme : cette posologie comprend, par exemple, l'administration au patient

de 50mg à 2g de disaccharide, deux ou trois fois par jour. Ces doses peuvent éventuellement être ajustées pour chaque patient en fonction des résultats et des analyses de sang effectuées auparavant, la nature des affections dont il souffre et, d'une manière générale, son état de santé.

5 L'invention se rapporte également à l'application des disaccharides de l'invention, à la constitution des réactifs biologiques, utilisables en laboratoires, notamment comme éléments de comparaison pour l'étude d'autres substances

10 dont on souhaite tester l'activité anticoagulante, notamment au niveau de l'inhibition du facteur Xa.

L'invention vise également un procédé de synthèse des disaccharides définis ci-dessus.

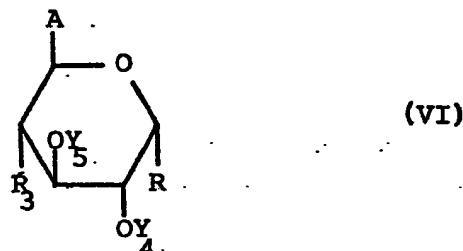
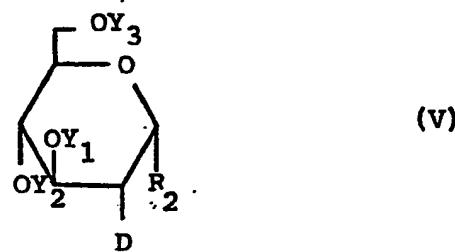
15 Selon ce procédé, on met en oeuvre deux monosaccharides permettant, a) de par leur structure, b) de par la nature de leurs groupements réactifs, c) de par la nature de leurs groupements de blocage, la réalisation de la stratégie de synthèse selon l'invention.

20 Ces groupements de blocage sont avantageusement en nombre supérieurs à 1, ils permettent d'introduire, après déblocage, des groupements fonctionnels ainsi que des groupements substitués spécifiques tels qu'existant sur la structure des disaccharides de l'invention, ils sont compatibles avec les groupements réactifs, ils sont capables de subir des déblocages séquentiels, compatibles entre eux et compatibles avec les substituants introduits à chaque étape.

25

30 On réalise une réaction de condensation entre ces deux monosaccharides, afin d'établir la liaison 1,4 à recherchée dans des conditions compatibles avec les différents substituants des monosaccharides, puis on procède par étapes successives à l'introduction des groupements fonctionnels et des substituants désirés pour un disaccharide donné par mise en jeu de réactions spécifiques correspondantes.

Les monosaccharides mis en oeuvre répondent respectivement aux formules V et VI :



- 5 Dans ces formules, R_2 et R_3 représentent deux groupements réactifs autorisant l'établissement, sélectivement, d'une liaison 1,4 δ , ces groupements étant choisis parmi ceux compatibles avec les autres groupements des monosaccharides ;
- 10 - Y_1 à Y_5 représentent des groupements de blocage permettant, de par leur nature, d'introduire successivement les groupements fonctionnels désirés sans que les groupements de blocage restant ne soient affectés, et
- 15 - D représentent un groupement azoté précurseur d'un groupe fonctionnel azoté $-NH_2$ tel qu défini ci-dessus, de préférence un groupe azide ;

- A et R présentent les significations données ci-dessus, A r présentant plus spécialement un groupe $-COOR_1$ avec R_1 représentant un radical alcoyle ou tout autre radical pouvant être éliminé pour donner lieu à un groupe $-COOM_1$ tel que défini ci-dessus.

5 Selon une disposition de grand intérêt de l'invention, le groupement de blocage Y_3 , qui occupe une position destinée à être sulfatée, est constitué par un groupement permettant de réaliser sélectivement l'opération de sulfatation 10 sans affecter les autres groupements. De manière préférée, Y_3 représente un groupe acétyle. Le choix d'un groupement de ce type, plus spécialement d'un groupement acétyle, sera également effectué, en cours de synthèse, pour d'autres positions destinées à être sulfatées, à savoir pour B dans $-NHB$.

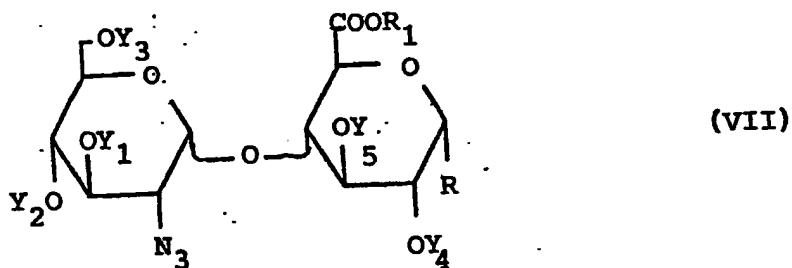
15 Conformément à une autre disposition, les groupements de blocage Y_1 , Y_2 , Y_4 et Y_5 qui seront éliminés en cours de synthèse pour libérer des groupes hydroxyle sont constitués par des groupes benzyle.

20 Dans un mode préféré de réalisation de l'invention, la réaction de condensation des monosaccharides V et VI est basée sur la réaction d'un halogénure avec une fonction alcool.

On met alors avantageusement en oeuvre un monosaccharide V dans lequel R_2 représente un halogénure, de préférence un bromure, ou encore un chlorure, avec un monosaccharide VI 25 dans lequel R_3 représente un groupe hydroxyle.

Cette réaction est avantageusement réalisée en milieu solvant, en particulier dans un solvant organique du type du dichlorométhane. On utilise avantageusement un catalyseur, tel que du triflate d'argent et également un accepteur de protones 30 tel que de la sym-collidine.

On traite ensuite le disaccharide à liaison 1,4 α obtenu, de structure :



de manière à introduire sélectivement et successivement les groupements fonctionnels désirés.

5 Afin d'introduire un groupe sulfate à la place de Y_3 , on soumet tout d'abord le disaccharide VII à une réaction d'hydrolyse sous l'action d'une base forte telle que de la soude, puis à l'action d'un agent d'alcoylation afin de maintenir comme substituant A, un groupe $-COOR_1$.

10 Le disaccharide obtenu, qui comporte ainsi une fonction alcool primaire $-CH_2OH$ en position 6 du motif D-glucosamine, est soumis à l'action d'un agent de sulfatation dans des conditions permettant de remplacer le groupe $-CH_2OH$ en position 6 par un groupe sulfate sans affecter les autres groupes de blocage de la molécule 15 ainsi que le groupe azide. On utilise avantageusement, à cet effet, un complexe de triméthylamine et de SO_3 . L'introduction du cation M_1 désiré peut être notamment réalisée à l'aide d'une résine échangeuse d'ions comprenant ce cation, ou encore, après passage sous forme acide, par neutralisation 20 avec la base du cation.

Au cours d'une étape suivante, on procède alors avantageusement à la libération des groupes $-OH$ bloqués par Y_1 , Y_2 , Y_4 et Y_5 et à la transformation du groupe $-N_3$ en groupe $-NH_2$.

25 A cet effet, il est approprié de recourir à une

réaction d'hydrogénéation, avec de l'hydrogène et présence d'un catalyseur, en opérant dans des conditions compatibles avec le maintien du groupement sulfate en position 6 du motif D-glucosamine.

5 Selon une variante de réalisation de l'invention, on prépare un disaccharide comportant un motif N-acétyl D-glucosamine en traitant le disaccharide précédemment obtenu avec un agent d'acétylation, en particulier de l'anhydride acétique.

10 On opère avantageusement en milieu faiblement basique, à un pH de l'ordre de 8 dans des conditions n'affectant pas les autres substituants du disaccharide.

15 Selon une autre variante de réalisation de l'invention, on prépare un disaccharide comportant un motif N-sulfate D-glucosamine en traitant le disaccharide obtenu après l'étape d'hydrogénéation avec un agent de sulfatation.

20 Il apparaît approprié d'effectuer cette réaction à pH basique entre 9 et 10 environ, avantageusement à l'aide d'un complexe de triméthylamine et de SO_3 . Pour obtenir ce groupe sulfate, sous forme de sel, on utilise avantageusement une résine échangeuse d'ions contenant le cation que l'on souhaite introduire, ou encore, après passage sous forme acide, on neutralise avec la base du cation.

25 Le traitement des produits N-acétylé ou N-sulfatés évoqués ci-dessus par un hydroxyde métallique permet d'obtenir, si souhaité, les disaccharides correspondant comportant un groupe carboxylate en position 6 du motif glucuronique. On utilise avantageusement de la soude pour former du carboxylate de sodium.

30 Les disaccharides intermédiaires sont des produits nouveaux et en tant que tels entrent également dans le cadre de l'invention. Il en est de même du monosaccharide (2) décrit dans les exemples.

D'autres caractéristiques et avantages de l'invention apparaîtront dans la description des exemples qui suivent et en ce se reportant aux figures dans lesquelles

- les figures 1 et 2 représentent l'ensemble du schéma réactionnel correspondant aux synthèses décrites dans les exemples, et
- les figures 3 et 4 les spectres RMN de disaccharides de l'invention.

Les abréviations utilisées dans les formules présentent les significations suivantes :

Ac représente un groupe acétyle,

Bn un groupe benzyle et

Me un groupe méthyle.

Les composés des figures 1 et 2 sont identifiés par des références numériques entre parenthèses, qui sont également utilisées dans les exemples pour les désigner.

EXEMPLE 1 : Préparation du (méthyl 2,3-*di-O-benzyl-*
α-D-glucopyranoside) uronate de méthyle.

Dans 20 ml de chlorure de méthylène, on soumet à agitation pendant une nuit dans l'obscurité, un mélange de 0,75 g (2 mmole) de 2,3-*di-O-benzyl-α-D-glucopyranoside de méthyle*, 20 mg (0,08 mmole) de dimethyl-aminopyridine, 0,6 ml (4mmole) de triéthylamine et 0,84 g (3mmole) de chlorure de trityle.

Une chromatographie en couche mince (méthanol/chloroforme : 0,2/20, v/v) montre que la réaction est complète (le monosaccharide de départ est préparé selon la méthode de Freudenberg K. et Plankenhorn E. décrite dans Ber. Deut. Chem. Ges. 73 (1940) 621-631).

On ajoute successivement à ce mélange 0,6 ml (4 mmole) de triéthylamine, 0,35 ml (3mmole) de chlorure de benzoyle, 50 mg (0,20 mmole) de diméthylaminopyridine et on prolonge l'agitation pendant deux jours.

Pour éliminer le groupement trityl, on ajoute au mélange un solution de 0,5M d'acid paratolu'n sulfonique dans du méthanol (20 ml).

- Au bout d'une heure, on dilue le mélange avec du chlorure de méthylène, puis on lave avec de l'eau jusqu'à neutralité.
- On purifie le produit par chromatographie sur colonne (40 g) en utilisant un mélange éther-hexane (3/1, v/v).
- On obtient une mousse blanche pure (0,84 g ; 87,7%) qu'on oxyde immédiatement selon la méthode de Kovac P., Alföldi J., Kosik M. décrite dans Chem. Zvesti 28 (1974 820-832).
- On dissout 480 mg (1mmole) du produit dans 8ml d'acétone et on ajoute à 0°C à la solution refroidie, sous agitation, une solution d'oxyde de chrome VI dans de l'acide sulfurique 3,5 M (1,15ml de la solution de chrome contient 1,17 g dans 5 ml).
- On laisse le mélange se réchauffer à température ambiante, puis au bout de deux heures on ajoute de la glace et de l'eau et on extrait le produit avec du chloroforme. La phase chloroformique est lavée avec de l'eau et le solvant séché est évaporé.
- On dissout la mousse obtenue dans du méthanol (10 mg/ml) et on ajoute de la soude (5ml d'une solution 3M). Après trois heures, on lave la phase aqueuse deux fois avec de l'éther puis on l'acidifie avec de l'acide chlorhydrique. On extrait alors le produit avec de l'éther. On lave la phase organique avec de l'eau, on la séche et on la concentre.
- La solution ainsi obtenue est méthylée avec du diazométhane dans de l'éther et purifié sur une colonne de gel de silice (15 g) dans un mélange éther-hexane (2/1 ; v/v).
- Rendement : 233 mg, 57,9 %.
- Le composé est cristallisé dans un mélange hexane-éther et présente les caractéristiques suivantes :
- P.F. : 82°C ;
- $[\alpha]_D^{20} : +17,5$ (c = 1 ; chloroforme) ;
- Spectre ^1H RMN (Me_4Si ; référenc interne) δ 2,9 (d, 1H, OH) 3,35 (s, 3H, OCH_3) 3,69 (s, 3H, COOCH_3) 7,27 (12 H, 2 Ph).

Analyse : calculé pour $C_{22}H_{26}O_7$: C, 65,65 ; H, 6,51 ; trouvé : C, 65,53 ; H, 6,29).

EXEMPLE 2 : Préparation du disaccharide (3)

La synthèse de ce disaccharide (3) est réalisée à partir des monosaccharides (1) et (2) en opérant comme suit.

On effectue la réaction à 0°C sous azote et à l'abri de la lumière.

À une solution du composé (2) (40mg) dans le dichlorométhan sec (2ml), on ajoute successivement du composé (1) (98mg) de la sym-collidine (35 μ l) et du triflate d'argent (56,5 mg). Après une heure trente, le mélange réactionnel est dilué par du dichlorométhane (50 ml). La solution est filtrée, lavée avec du bicarbonate de sodium saturé (deux fois 20 ml), puis avec de l'eau et enfin séchée.

Le sirop obtenu après concentration est chromatographié sur gel de silice (15 g) dans le système acétate d'éthyle/hexane (1,3, v/v).

On obtient ainsi le disaccharide (3) (60,2 mg ; 74%).

Le spectre de RMN confirme la structure recherchée :

signaux observés (par rapport à Me_4Si , standard interne), δ 1,95 (s, 3H, $-OCOCH_3$) 3,34 (s, 3H, OCH_3) 3,68 (s, 3H, $CO-O-CH_3$) 5,53 (d, 1H, 3,5 Hz, $H'-1$) 7,20-7,40 (m, 20 H, 4 Ph).

EXEMPLE 3:Préparation du disaccharide (6)

Dans une première étape a), on effectue une saponification du groupement $-OAC$ en position 6 du motif D-glucosamine, puis on procède dans une étape b) à la sulfatation du groupe $-OH$ en position 6, et au cours d'une étape c) d'hydrogénéation on élimine les groupements Bn de blocage et on transforme simultanément le groupe $-N_3$ en groupe $-NH_2$.

30 a - préparation du disaccharide (4) par saponification -

On dissout le composé (3) dans du méthanol (10 ml), puis on ajoute de la soude 1 N (2 ml). Après trois heures, la solution est neutralisée par passage sur une résine Dowex 50 W x 4 H^+ (5ml). Après concentration, le résidu est méthylé par du diazométhan ,afin de réintroduire le group méthyle éliminé en même temps que l'acétate.on obti nt, ainsi le composé (4).

b - préparation du disaccharide (5). par sulfatation -

Le composé (4) est dissous dans du DMF anhydre (3ml) On ajoute ensuite le complexe triméthylamine/SO₃ (20mg) et on laisse à 65°C. Après une nuit, le mélange est évaporé à sec, repris par du chloroforme, dilué avec du méthanol, puis passé sur une colonne de résine DOWEX 50-Na⁺. La phase organique est lavée à l'eau, séchée, puis le chloroforme est évaporé. On obtient le composé (5) (40 mg).

c - préparation du disaccharide (6). par hydrogénéation -

Le composé (5) est dissous dans du méthanol (10 ml) et de l'eau (1ml). On ajoute 40 mg de Pd/C à 5% et on soumet à l'action de l'hydrogène pendant 48 heures. Après filtration et évaporation, on obtient le composé (6) (29 mg).

EXEMPLE 4 - Préparation des disaccharides (7). et (8) -

On prépare ces dérivés en soumettant le disaccharide (6) à une réaction d'acétylation du groupe -NH₂ du motif à structure glucosamine, suivie d'une saponification du groupe -COOMe du motif à structure acide uronique. Le composé (6) (14 mg) est dissous dans du méthanol (3ml) Le pH est ajusté à 8 avec de la soude 1N. On ajoute alors de l'anhydride acétique (100 µl). Après 30 minutes, on évapore à sec. Le résidu est dissous dans de l'eau (1,5 ml) et de la soude 1 N est ajoutée (0,5ml). Après une nuit à température ambiante, la solution est neutralisée à l'aide d'acide chlorhydrique. Le produit est ensuite dessalé par passage sur une colonne de Séphadex G-25 (1,8 x 20 cm). Les fractions contenant le produit sont rassemblées et chromatographiées sur une résine échangeuse d'anions (AG 1 x 2 200-400 mesh ; lit de 1 ml). Les produits sont élués à l'aide d'un gradient de chlorure de sodium (0 → 3M). Après regroupement des fractions contenant le composé (8), celui-ci est dessalé par passage sur la colonne de Séphadex G-25 utilisé ci-dessus. m = 3,4 mg.

La structure du composé (8) est confirmée par dosage de l'acide uronique, de la glucosamine et des sulfates et par son spectre RMN (voir figure 3) (Les significations des symboles utilisés sur cette figure sont les suivantes.

- 5 G désigne le signal du carbone anomère en 1 de l'acide uronique et Aa-1 celui de la N-acétyl glucosamine ; Aa-6 celui du groupe O-sulfate en position 6 de la glucosamine sulfatée; A-a2 celui du carbone en position 2 du motif glucosamine ; OMe, celui du groupe méthylglucoside et MeOH, celui du méthanol servant 10 de standard interne). Son spectre U.V. présente un maximum d'absorption à 205 nm.

EXEMPLE 5. : Préparation des disaccharides (9) et (10) -

15 Pour obtenir ces dérivés, on soumet tout d'abord le disaccharide (6) à une réaction de sulfatation pour transformer le groupe $-\text{NH}_2$ en groupe $-\text{NHSO}_3\text{Na}$, puis à une réaction de saponification du groupe $-\text{COOMe}$ comme indiqué ci-dessus.

20 Le produit (6) (14mg) est dissous dans l'eau (5ml). Le pH est amené et maintenu à 9,5 à l'aide d'addition, contrôlée automatiquement, de soude 0,1N. On ajoute du complexe triméthylamine/ SO_3^- (20 mg). Après une nuit, on procède à une nouvelle addition de complexe (30 mg).

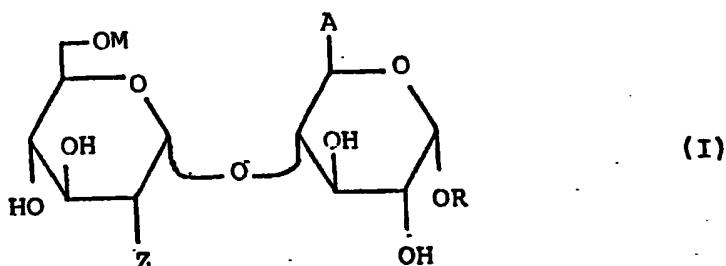
25 Après 24 heures, on ajoute de la soude 1N (1ml) et on laisse 1 heure à température ambiante. Après passage sur résine échangeuse de cations (Dowex 50 W H^+), puis neutralisation par la soude, le composé (10) est purifié comme décrit pour le composé (8) (dessalage, échange d'ions, dessalage). On obtient ainsi 2,9 mg du produit (10).

30 La structure du produit 10 est confirmée par dosage de l'acide uronique, de la glucosamine et des sulfates ainsi que par son spectre RMN (voir figure 4). Sur cette figure, G, OMe, MeOH présentent les significations utilisées pour la figure 3, As-1 représente le signal du carbone anomère en position 1 de la glucosamin N-sulfatée, As-6 celui du carbone en position 6 de la glucosamine sulfatée et As-2 celui du carbone anomère de la glucosamine N-sulfatée en position 2.

REVENDICATIONS

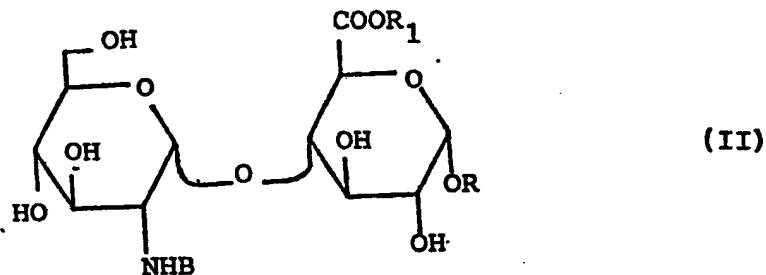
1. Disaccharides 1,4⁰ formés de motifs à structure D-glucosamine et acide glucuronique, caractérisés en ce qu'ils répondent à la formule (I) :

5

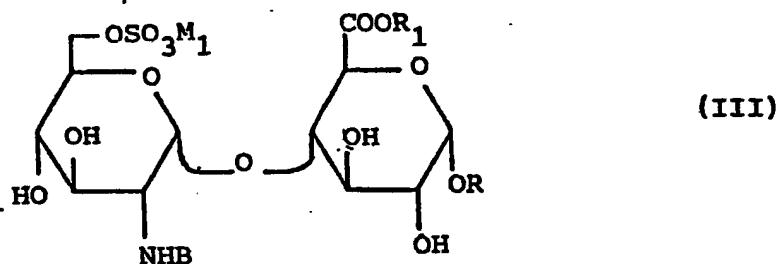


dans laquelle :

- Z représente un groupe fonctionnel azoté tel qu'un groupe azide ou un groupe de structure -NHB dans laquelle B représente un atome d'hydrogène ou un groupe fonctionnel tel qu'un groupe acétyle ou un groupe sulfate éventuellement sous forme de sel avec un cation organique ou minéral, et, dans ce dernier cas, en particulier un cation alcalin,
 - M représente un atome d'hydrogène ou un groupe $-SO_3M_1$ dans lequel M₁ représente un cation organique ou minéral,
 - 15 et, dans ce dernier cas, en particulier un métal alcalin, ou représente un groupe acétyle ;
 - R représente un radical alcoyle de 1 à 4 atomes de carbone, en particulier, un radical méthyle, ou encore aryle, et
 - A représente un groupement fonctionnel tel qu'un groupe acide, ou un dérivé d'un tel groupe, en particulier, un groupe de structure $-COOR_1$ dans laquelle R₁ représente un atome d'hydrogène, un radical alcoyle comportant de 1 à 4 atomes de carbone, en particulier, un radical méthyle, ou un métal, en particulier, un métal alcalin.
- 20 25 2. Disaccharides selon la revendication 1, caractérisés en ce qu'ils répondent à la formule II :



ou à la formule III :



dans lesquelles, B, R, R₁ et M₁ présentent les significations données ci-dessus,

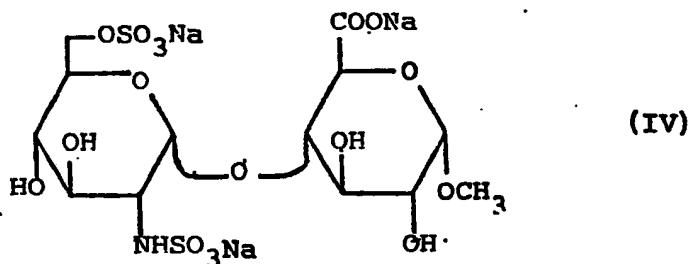
M₁ représentant avantageusement un métal alcalin, en particulier, du sodium.

3. Disaccharides selon la revendication 2, caractérisé en ce que B représente un groupe acétyle.

10 4. Disaccharides selon la revendication 2, caractérisés en ce que B représente un groupe $-SO_3M_2$ dans lequel M₂, identique ou différent de M₁ défini ci-dessus, représente un métal alcalin, en particulier du sodium.

15 5. Disaccharides selon la revendication 3 ou 4, caractérisés en ce que R₁ et R₂ sont identiques et représentent un groupe alcoyle, en particulier méthyle ou bien R₁ et R₂ sont différents, R₁ représentant un métal alcalin, en particulier du sodium et R un radical alcoyle en particulier méthyle.

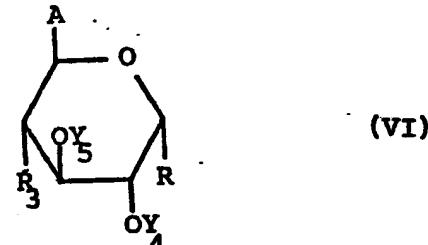
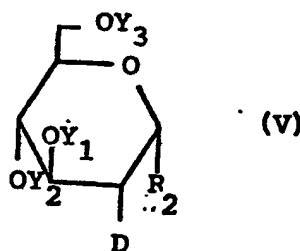
20 6. Disaccharide caractérisé en ce qu'il répond à la formul IV :



ce disaccharide présentant une activité anti-Xa (Yin-Wessler) de 1000 à 2000 u/g.

7. Médicaments, caractérisés en ce qu'ils comprennent une quantité efficace d'au moins un disaccharide selon l'une quelconque des revendications 1 à 6.
8. Procédé de préparation de disaccharides selon l'une quelconque des revendications 1 à 7, caractérisé en ce qu' - on met en oeuvre deux monosaccharides permettant
- 10 a) de par leur structure, b) de par la nature de leurs groupements réactifs, c) de par la nature de leurs groupements de blocage, la réalisation de la stratégie de synthèse selon l'invention, des groupements de blocage, avantageusement en nombre supérieurs à 1, permettant d'introduire, après déblocage, des groupements fonctionnels ainsi que des groupements substitués spécifiques tels qu'existant sur la structure des disaccharides de l'invention, ils sont compatibles avec les groupements réactifs, et étant capables de subir des déblocages séquentiels, compatibles entre eux et compatibles avec les substituants introduits à chaque étape,
- 15 - on réalise une réaction de condensation entre ces deux monosaccharides afin d'établir la liaison 1,4 recherchée, dans des conditions compatibles avec les différents substituants des monosaccharides, puis on procède par étapes successives à l'introduction des groupements fonctionnels désirés pour un disaccharide donné par mise en jeu de réactions spécifiques correspondantes.
- 20
- 25

9. Procédé selon la revendication 8, caractérisé en ce que les monosaccharides mis en oeuvre répondent respectivement aux formules V et VI :

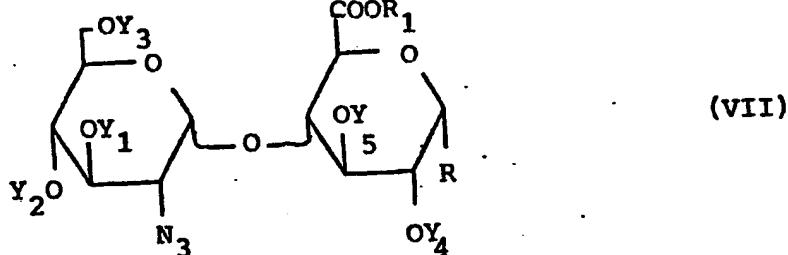


5 dans lesquelles R_2 et R_3 représentent deux groupements réactifs autorisant l'établissement, sélectivement, d'une liaison 1,4 et, ces groupements étant choisis parmi ceux compatibles avec les autres groupements des monosaccharides ;

10 - Y_1 à Y_5 représentent des groupements de blocage permettant de par leur nature d'introduire successivement les groupements fonctionnels désirés sans que les groupements de blocage restant ne soient affectés, et

15 - D représente un groupement azoté précurseur d'un groupement fonctionnel azoté $-NHB$ tel que défini ci-dessus, de préférence un groupe azide ;

20 - A et R présentent les significations données ci-dessus, A représentant plus spécialement un groupe $-COOR_1$ avec R_1 représentant un radical alcoyle, ce qui conduit à un disaccharide de formule VII :



10. Procédé selon la revendication 8 ou 9, caractérisé en ce que Y_3 est constitué par un groupement

permettant d'introduire ultérieurement, dans cette position, un groupe sulfate et représente plus particulièrement un groupe acétyle.

11. Procédé selon l'une quelconque des revendications 8 à 10, caractérisé en ce que les groupements de blocage Y_1 , Y_2 , Y_4 et Y_5 qui seront éliminés en cours de synthèse pour libérer des groupes hydroxyle, sont constitués par des groupes benzyle.
12. Procédé selon l'une quelconque des revendications 8 à 11, caractérisés en ce que R_2 représente un halogénure, de préférence un bromure, ou encore un chlorure, et R_3 un groupe alcool.
13. Procédé selon l'une quelconque des revendications 8 à 12, caractérisé en ce qu'on soumet tout d'abord le disaccharide VII à une réaction d'hydrolyse sous l'action d'une base forte telle que de la soude puis à l'action d'un agent d'alcoylation afin de maintenir comme substituant A, un groupe $-COOR_1$, qu'on soumet, le cas échéant, le disaccharide obtenu, comportant une fonction alcool primaire $-CH_2OH$ en position 6 du motif D-glucosamine, à l'action d'un agent de sulfatation dans des conditions permettant de remplacer le groupe $-CH_2OH$ en position 6 par un groupe sulfate sans affecter les autres groupes de blocage de la molécule ainsi que le groupe azide, un complexe de triméthylamine et de SO_3 étant avantageusement utilisé pour introduire un groupe $-SO_3Na$, qu'on effectue ensuite, le cas échéant, une réaction d'hydrogénéation pour libérer les groupes $-OH$ bloqués par Y_1 , Y_2 , Y_4 et Y_5 et transformer le groupe $-N_3$ en groupe $-NH_2$ et que (si on le désire), pour préparer un disaccharide comportant un motif N-acétyl D-glucosamine on traite le disaccharide précédemment obtenu avec un agent d'acétylation, en particulier de l'anhydride acétique, et pour préparer un disaccharide comportant

un motif N-sulfate D-glucosamine, on traite le disaccharide obtenu après l'étape d'hydrogénéation avec un agent de sulfatation, ces réactions étant suivies, si souhaité, 5 j'un traitement avec un hydroxyde métallique afin d'obtenir un disaccharide comportant un groupe carboxylate en position 6 du motif glucuronique, avantageusement avec de la soude pour former un groupe -COONa.

Fig.1.

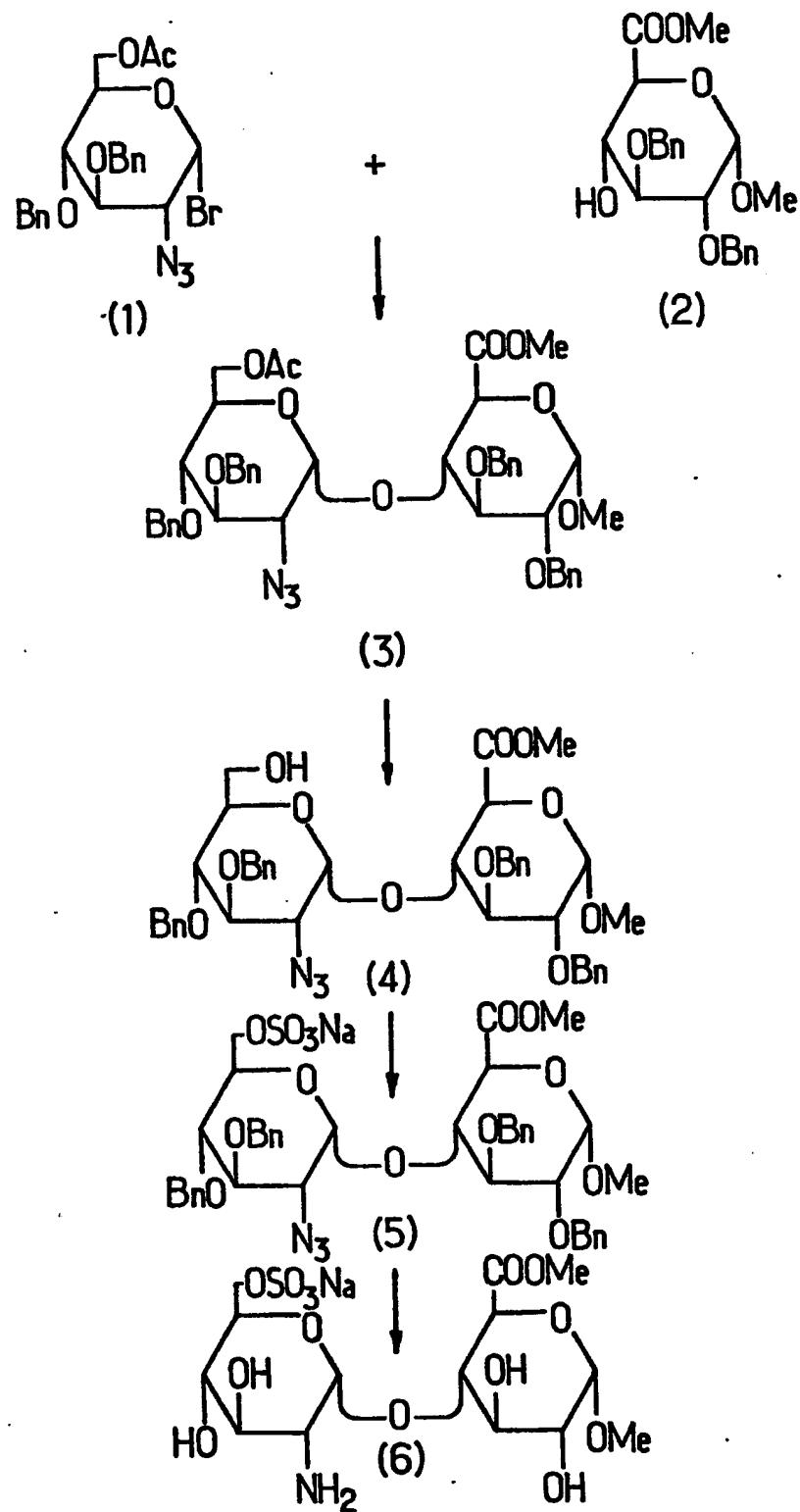
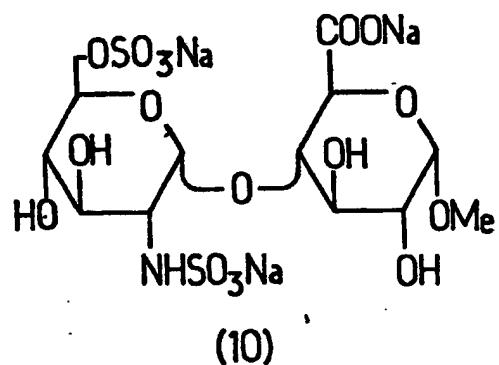
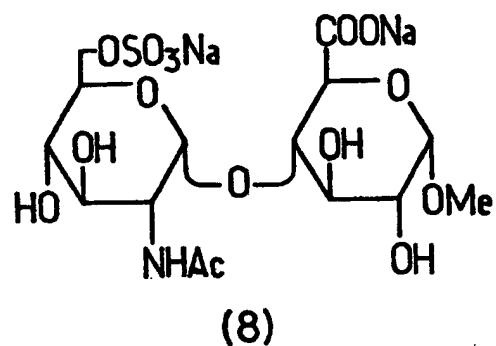
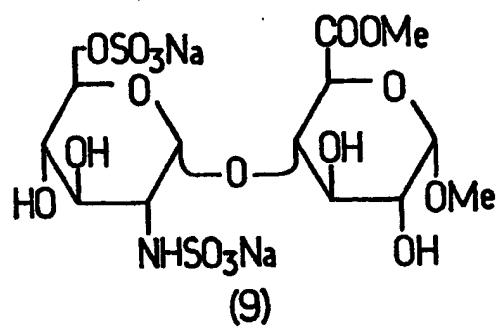
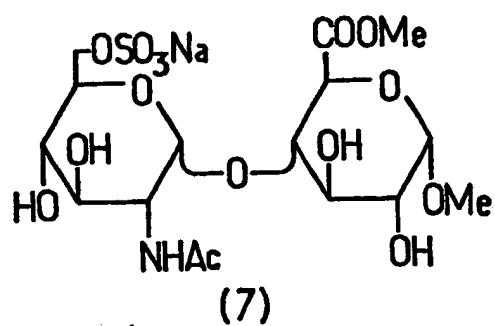
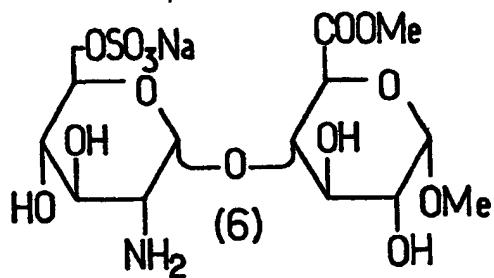


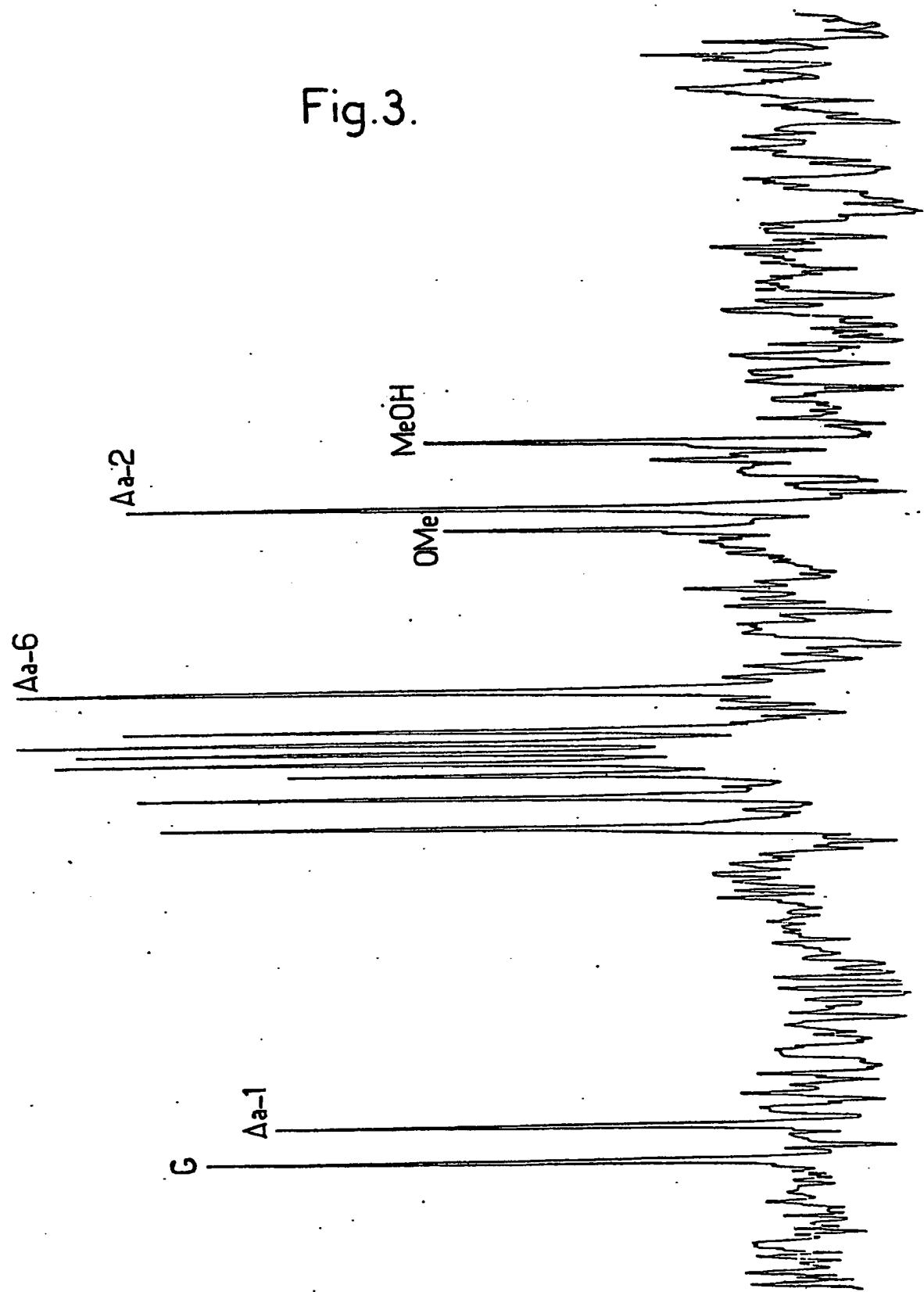
Fig.2.



3/4

0064012

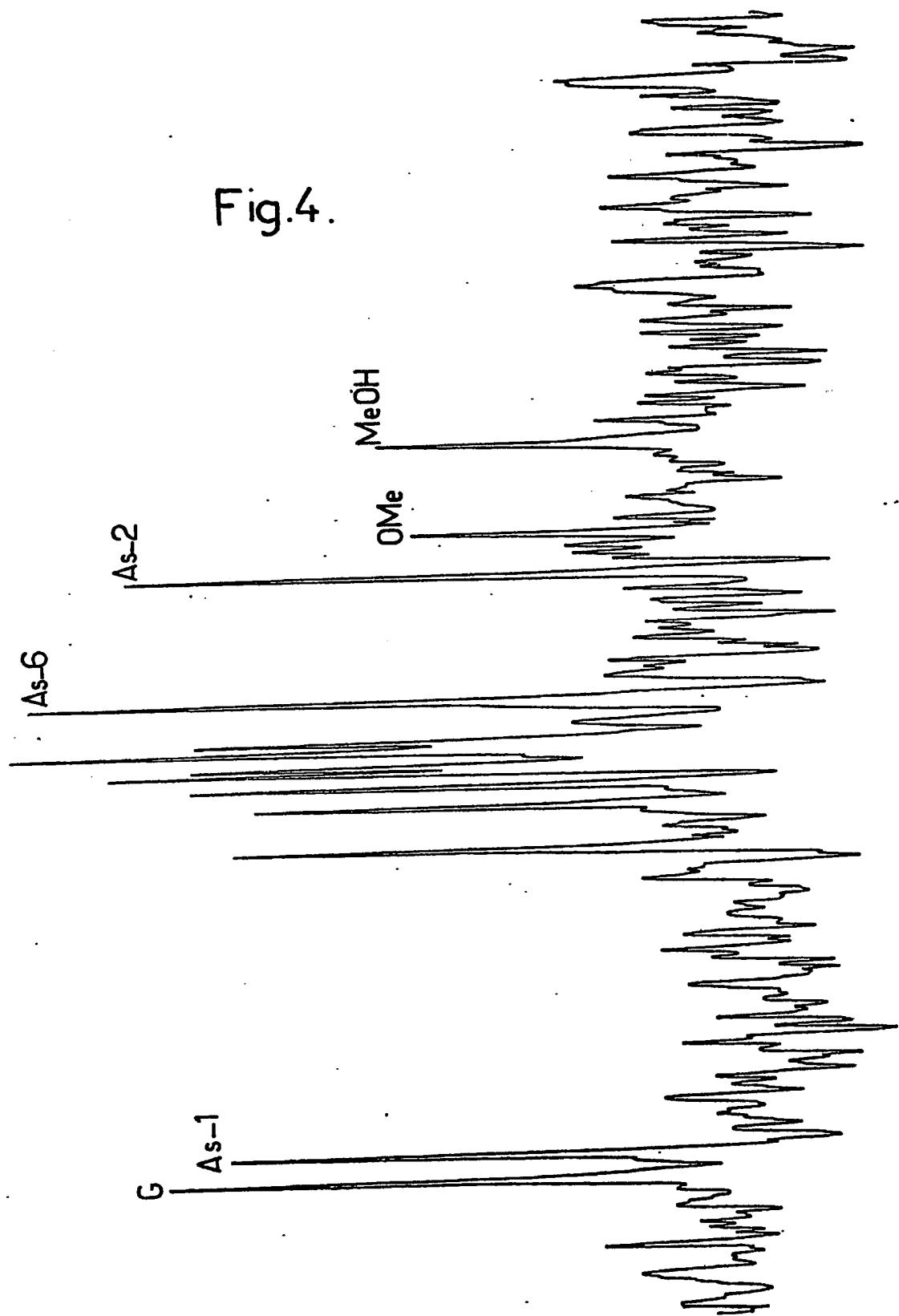
Fig. 3.



4/4

0064012

Fig.4.





DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS			CLASSEMENT DE LA DEMANDE (Int. Cl. 5)
Catégorie	Citation du document avec indication, en cas de besoin, des parties pertinentes	Revendication concernée	
X	<p>CHEMICAL ABSTRACTS, vol. 55, no. 26, 25 décembre 1961, colonne 27533d-e COLUMBUS OHIO (US) & Bull. soc. chim. biol. 42, 1799-803. S.A. BARKER et al.: "Some enzyme transfer reactions involving 2-acetamido-2-deoxy-D-glucose".</p> <p>* résumé *</p> <p>--</p>	1,2,3	<p>C 07 H 15/04 C 07 H 15/20 A 61 K 31/70// C 07 H 11/00 C 07 H 3/04</p>
Y	<p>CARBOHYDRATE RESEARCH, vol. 78, 1980, Elsevier Scientific Publishing Company, AMSTERDAM (NL) U. KLEIN et al.: "A ³H-labelled trisaccharide from heparin as substrate for acetyl-CoA: 2-amino-2-deoxy-α-D-glucoside n-acetyl-transferase", pages 249-256.</p> <p>* pages 249-250 *</p> <p>--</p>	1-13	DOMAINES TECHNIQUES RECHERCHES (Int. Cl. 5)
Y	<u>EP - A - 0 014 184 (KABI AB)</u>	1-13	<p>C 07 H 15/00 C 07 H 3/00 C 07 H 11/00 A 61 K 31/00</p>
Y	<u>EP - A - 0 027 089 (CHOAY)</u>	1-13	
	* pages 38-40 *		
Le présent rapport de recherche a été établi pour toutes les revendications			
Lieu de la recherche	Date d'achèvement de la recherche	Examinateur	
La Haye	21-06-1982	VERHULST	
CATEGORIE DES DOCUMENTS CITES			
X : particulièrement pertinent à lui seul		T : théorie ou principe à la base de l'invention	
Y : particulièrement pertinent en combinaison avec un autre document de la même catégorie		E : document de brevet antérieur, mais publié à la date de dépôt ou après cette date	
A : arrière-plan technologique		D : cité dans la demande	
O : divulgation non-écrite		L : cité pour d'autres raisons	
P : document intercalaire		& : membre de la même famille, document correspondant	



Office européen
des brevets

RAPPORT DE RECHERCHE EUROPEENNE

0064012

Numéro de la demande

EP 81 40 0770

- 2 -

DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS			CLASSEMENT DE LA DEMANDE (Int. Cl.)
Catégorie	Citation du document avec indication, en cas de besoin, des parties pertinentes	Revendication concernée	DOMAINES TECHNIQUES RECHERCHES (Int. Cl.)
P,Y	<p><u>EP - A - 0 048 231 (KABI AB)</u></p> <p>* pages 8,9 *</p> <p>-----</p>	1-13	